PCT

WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM

Internationales Büro

INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE

NATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT DES DATENTWESENS (PCT) INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C09B 67/40, C09D 11/00, B41M 5/035

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 97/46623

A1

DE

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum:

11. Dezember 1997 (11.12.97)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP97/02759

(22) Internationales Anmeldedatum:

28. Mai 1997 (28.05.97)

(81) Bestimmungsstaaten: AU, CN, JP, US, europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU,

MC, NL, PT, SE).

(30) Prioritätsdaten:

196 22 485.3 196 47 600.3 196 50 251.9

DE 5, Juni 1996 (05.06.96) 18. November 1996 (18.11.96) DE

4. Dezember 1996 (04.12.96)

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AK-TIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen

(72) Erfinder; und (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): SIEGEL, Bernd [DE/DE]; Frankenstrasse 18, D-67166 Otterstadt (DE). HALDER, Uwe [DE/DE]; Hans-Purrmann-Strasse 9, D-67454 Haßloch (DE). HERRMANN, Manfred [DE/DE]; Parkstrasse 23, D-67061 Ludwigshafen (DE). LEITER, Herbert [DE/DE]; Heideweg 13, D-67133 Maxdorf (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELLSCHAFT; D-67056 Ludwigshafen (DE).

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Anderungen eintreffen.

(54) Title: DYE PREPARATIONS

(54) Bezeichnung: FARBSTOFFZUBEREITUNGEN

(57) Abstract

The invention concerns due preparations containing, in each case relative to the weight of the preparation, between 0.1 and 30 wt % of one or a plurality of dyes selected from the class comprising anthraquinones or quinophthalones which are free from ionic groups, between 0.1 and 20 wt % of a dispersant based on an arylsulphonic acid - formaldehyde condensation product, and optionally water. The invention further concerns the use of these dye preparations as inks in the ink-jet process and for sublimation transfer printing.

(57) Zusammenfassung

Farbstoffzubereitungen, enthaltend, jeweils bezogen auf das Gewicht der Zubereitung, 0,1 bis 30 Gew.-% eines oder mehrerer Farbstoffe aus der Klasse der Anthrachinone oder Chinophthalone, die frei sind von ionischen Gruppen, 0,1 bis 20 Gew. % eines Dispergiermittels auf Basis eines Arylsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensationsprodukts und gegebenenfalls Wasser, sowie ihre Verwendung als Tinten im Ink-Jet-Verfahren sowie für den Sublimations-Transferdruck.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AU Austr AZ Asert BA Bosn BB Barbs BE Belgi BF Burk	enien nreich ralien baidschan sien-Herzegowina sados cien kina Faso gazien	ES FI FR GA GB GE GH GN GR HU	Spanien Finnland Frankreich Gabun Vereinigtes Königreich Georgien Ghana Guinea Griechenland	LS LT LU LV MC MD MG MK	Lesotho Litauen Luxemburg Lettland Monaco Republik Moldau Madagaskar Die ehemalige jugoslawische Republik Mazedonien	SI SK SN SZ TD TG TJ TM TR	Slowenien Slowakei Senegal Swasiland Tachad Togo Tadschikistan Turkmenistan Türkei
CG Kong CH Schv CI Côte CM Kam CN Chin CU Kub CZ Tsct DE Deu	silien urus ada tralafrikanische Republik ugo weiz e d'Ivoire nerun na oa hechische Republik uschland	IE IL IS IT JP KE KG KP KR LC LI LK	Ungam Irland Israel Island Italien Japan Kenia Kirgisistan Demokratische Volksrepublik Korea Republik Korea Kasachstan St. Lucia Liechtenstein Sri Lanka	ML MN MR MW MX NE NO NZ PL PT RO RU SD SE	Mali Mongolei Mauretanien Malawi Mexiko Niger Niederlande Norwegen Neusceland Polen Portugal Rumanien Russische Föderation Sudan Schweden	TT UA UG US UZ VN YN YU ZW	Trinidad und Tobago Ukraine Uganda Vereinigte Staaten von Amerika Uabeklstan Vietnam Jugoslawien Zimbabwe
DE Deu				-			

PCT/EP97/02759 WO 97/46623

Farbstoffzubereitungen

Beschreibung

5

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Farbstoffzubereitungen, enthaltend, jeweils bezogen auf das Gewicht der Zubereitung, 0,1 bis 30 Gew.-% eines oder mehrerer Farbstoffe aus der Klasse der Anthrachinone oder Chinophthalone, die frei sind von ionischen 10 Gruppen, 0,1 bis 20 Gew. -% eines Dispergiermittels auf Basis eines Arylsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensationsprodukts und gegebenenfalls Wasser, sowie ihre Verwendung als Tinten im Ink-Jet-Verfahren sowie für den Sublimations-Transferdruck.

15 Aus der EP-A-655 527 sind bereits Farbstoffzubereitungen, enthaltend Dispersionsfarbstoffe und spezielle Dispergiermittel, bekannt.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es, neue Farbstoffzu-20 bereitungen, enthaltend Anthrachinon- oder Chinophthalonfarbstoffe, die frei sind von ionischen Gruppen, bereitzustellen. Die neuen Farbstoffzubereitungen sollten sich vorteilhaft für die Anwendung im Ink-Jet-Verfahren sowie beim Sublimations-Transferdruck eignen.

25

Demgemäß wurden die eingangs näher bezeichneten Farbstoffzubereitungen gefunden.

Geeignete Anthrachinonfarbstoffe, die frei von ionischen Gruppen 30 sind, gehorchen z.B. der Formel I

$$\begin{array}{c|c} & L^2 \\ & L^3 \end{array}$$

35

in der

40

Wasserstoff, C_1 - C_{10} -Alkyl oder gegebenenfalls durch L^1 C₁-C₄-Alkyl, C₁-C₄-Alkoxy, Halogen oder Nitro substituiertes Phenyl,

(I),

und ${\tt L}^3$ unabhängig voneinander jeweils Wasserstoff, gegebenen- $45 L^2$ falls durch Phenyl oder $C_1 - C_4 - Alkylphenyl$ substituiertes C_1 - C_{10} -Alkoxy, gegebenenfalls durch Phenyl substituiertes

 C_1 - C_{10} -Alkylthio, Halogen, Cyano, Hydroxyphenyl, C_1 - C_4 -Alkoxyphenyl, C_1 - C_6 -Alkanoyl, C_1 - C_6 -Alkoxycarbonyl oder einen Rest der Formel

5

$$G^1$$
 G^2

worin G^1 für Sauerstoff oder Schwefel und G^2 für Wasserstoff oder C_1 - C_8 -Monoalkylsulfamoyl, dessen Alkylkette durch 1 oder 2 Sauerstoffatome in Etherfunktion unterbrochen sein kann, stehen, und

 L^4 gegebenenfalls durch C_1 - C_4 -Alkyl, Phenyl oder C_1 - C_4 -Alkylphenyl substituiertes Amino, Hydroxy oder gegebenenfalls durch Phenyl substituiertes C_1 - C_{10} -Alkylthio bedeuten.

Geeignete Chinophthalonfarbstoffe, die frei von ionischen Gruppen sind, gehorchen z.B. der Formel II

20

25

30 in der X Wasserstoff, Chlor oder Brom bedeutet.

Alle in der obengenannten Formel I auftretenden Alkylgruppen können sowohl geradkettig als auch verzweigt sein.

35 Wenn in der obengenannten Formel I substituierte Alkylgruppen auftreten, so weisen sie in der Regel 1 oder 2 Substituenten auf.

Wenn in den obengenannten Formeln substituierte Phenylgruppen auftreten, so weisen sie in der Regel 1 bis 3, vorzugsweise 1 40 oder 2, Substituenten auf.

Es folgt eine beispielhafte Aufzählung von Resten, wie sie in Formel I definiert sind.

45 Alkylreste sind z.B. Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, sec-Butyl, tert-Butyl, Pentyl, Isopentyl, Neopentyl, tert-Pentyl, Hexyl, 2-Methylpentyl, Heptyl, Octyl, 2-Ethylhexyl,

3

Isooctyl, Nonyl, Isononyl, Decyl oder Isodecyl (die Bezeichnungen Isooctyl, Isononyl und Isodecyl sind Trivialbezeichnungen und stammen von den nach der Oxosynthese erhaltenen Alkoholen - vgl. dazu Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry, 5th Edition,

5 Vol. A 1, Seiten 290 bis 293, sowie Vol. A 10, Seiten 284 und 285).

Phenylreste sind z.B. Phenyl, 2-, 3- oder 4-Methylphenyl, 2-, 3- oder 4-Ethylphenyl, 2-, 3- oder 4-Propylphenyl, 2-, 3- oder

- 10 4-Isopropylpheny1, 2-, 3- oder 4-Butylpheny1, 2,3-, 2,4- oder
 2,6-Dimethylpheny1, 2-, 3- oder 4-Methoxypheny1, 2-, 3- oder
 4-Ethoxypheny1, 2,3-, 2,4- oder 2,6-Dimethoxypheny1, 2-, 3- oder
 4-Fluorpheny1, 2-, 3- oder 4-Chlorpheny1, 2-, 3- oder 4-Bromphenyl oder 2-, 3- oder 4-Nitropheny1.
- Alkylthio- und Phenylthioreste sind z.B. Methylthio, Ethylthio, Propylthio, Isopropylthio, Butylthio, Isobutylthio, Pentylthio, Hexylthio, Heptylthio, Octylthio, Isooctylthio, 2-Ethylhexylthio, Nonylthio, Isononylthio, Decylthio, Isodecylthio, Benzylthio oder 2-Phenylethylthio.

Alkoxyreste sind z.B. Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, Butoxy, Isobutoxy, sec-Butoxy, Pentyloxy, Isopentyloxy, Neopentyloxy, tert-Pentyloxy, Hexyloxy, 2-Methylpentyloxy, Heptyloxy,

25 Octyloxy, Isooctyloxy, 2-Ethylhexyloxy, Nonyloxy, Isononyloxy, Decyloxy, Isodecyloxy, Benzyloxy oder 1- oder 2-Phenylethoxy.

Halogen ist z.B. Fluor, Chlor oder Brom.

- 30 Alkoxycarbonylreste sind z.B. Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propoxycarbonyl, Isopropoxycarbonyl, Butoxycarbonyl, Isobutoxycarbonyl, sec-Butoxycarbonyl, Pentyloxycarbonyl, Isopentyloxycarbonyl, Neopentyloxycarbonyl oder Hexyloxycarbonyl
- 35 Alkanoylreste sind z.B. Formyl, Acetyl, Propionyl, Butyryl, Pentanoyl oder Hexanoyl.

Sulfamoylreste sind z.B. Methylsulfamoyl, Ethylsulfamoyl, Propylsulfamoyl, Butylsulfamoyl, Pentylsulfamoyl,

40 Hexylsulfamoyl, Heptylsulfamoyl, Octylsulfamoyl, 2-Ethylsulfamoyl, 2-Methoxyethylsulfamoyl, 2-Ethoxyethylsulfamoyl, 3,6-Dioxaheptylsulfamoyl, 3,6-Dioxaoctylsulfamoyl, 4,8-Dioxanonylsulfamoyl, 3,7-Dioxaoctylsulfamoyl, 3,7-Dioxaoctylsulfamoyl, 4,7-Dioxaoctylsulfamoyl, 4,7-Dioxaoctylsulfamoyl, 4,7-Dioxaoctylsulfamoyl, 4,7-Dioxanonylsulfamoyl oder 4,8-Dioxa-45 decylsulfamoyl.

4

Bevorzugt sind Farbstoffzubereitungen, enthaltend einen oder mehrere Anthrachinonfarbstoffe der Formel I, in der L^1 Wasserstoff, C_1 - C_4 -Alkyl oder gegebenenfalls durch Methyl substituiertes Phenyl und L^4 Hydroxy, Amino, C_1 - C_4 -Alkylamino, oder gegebenenfalls durch Methyl substituiertes Phenylamino bedeuten.

Weiterhin bevorzugt sind Farbstoffzubereitungen, enthaltend einen oder mehrere Anthrachinonfarbstoffe der Formel I, in der L^2 C_1 - C_4 -Alkoxy, Cyano, Acetyl, C_1 - C_4 -Alkoxycarbonyl oder einen Rest 10 der Formel

$$G^1$$
 G^2

bedeutet, worin G^1 und G^2 jeweils die obengenannte Bedeutung besitzen, dabei steht G^1 insbesondere für Sauerstoff und G^2 insbesondere für Wasserstoff.

20 Weiterhin bevorzugt sind Farbstoffzubereitungen, enthaltend einen oder mehrere Anthrachinonfarbstoffe der Formel I, in der L^3 Wasserstoff bedeutet.

Weiterhin bevorzugt sind Farbstoffzubereitungen, enthaltend den 25 Chinophthalonfarbstoff der Formel IIa

Bei den Farbstoffen der Formel I und II handelt es sich im allge35 meinen um bekannte Farbstoffe. Die Anthrachinonfarbstoffe der
Formel I sind beispielsweise in K. Venkataraman "The Chemistry of
Synthetic Dyes", Vol. III, Seiten 391 bis 413, Academic Press,
New York, London, 1970, beschrieben. Die Chinophthalonfarbstoffe
der Formel II sind z.B. in der EP-A-83 553 oder der dort zitier40 ten Literatur beschrieben.

Bevorzugt sind Farbstoffzubereitungen, in denen 99 % der in der Zubereitung enthaltenen Farbstoffteilchen kleiner sind als 1 $\mu m.$

. 1

5

Weiterhin bevorzugt sind Farbstoffzubereitungen, die solche Farbstoffe aus der Anthrachinon- oder Chinophthalonreihe enthalten, deren Sublimationstemperatur 140 bis 300°C beträgt.

5 Vorzugsweise verwendet man als Dispergiermittel ein Arylsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensationsprodukt, das einen Gehalt von 3 bis 50 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht des Dispergiermittels, einer oder mehrerer aromatischen oder langkettigen aliphatischen Carbonsäuren, deren Salzen, deren Anhydriden oder einer Mischung 10 hieraus aufweist.

Als Arylsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensate werden vor allem solche mit einem maximalen Gehalt an Sulfonsäuregruppen von 40 Gew.-% verwendet.

15

Als Ausgangsprodukt für die Arylsulfonsäuren kommt insbesondere ein Gemisch solcher aromatischer Verbindungen in Betracht, die durch thermische Spaltung eines naphthenischen Rückstandsöls und Fraktionieren der Spaltprodukte erhältlich sind. Die naphthe20 nischen Rückstandsöle fallen beispielsweise beim Cracken von Leichtbenzin an. Sie werden z.B. in der DE-A-2 947 005 als hochsiedende aromatische Kohlenwasserstofföle bezeichnet. Das naphthenische Rückstandsöl wird vorzugsweise bei einer Temperatur von 1400 bis 1700°C thermisch gespalten. Die Spaltprodukte werden dann 25 einer fraktionierenden Destillation zugeführt. Die bei Normaldruck (1013 mbar) von 100 bis 120°C übergehende Fraktion wird gesammelt und als aromatische Verbindung der Sulfonierung zugeführt. Eine solche Fraktion wird bei dem bekannten Acetylen-Öl-Quench-Prozeß üblicherweise als Nebenprodukt erhalten (Ullmann's

Diese Aromatenfraktion besteht aus einer Mischung vieler aromatischer Substanzen, deren Struktur und Menge praktisch nicht im 35 einzelnen ermittelt werden kann. Folgende Arylverbindungen sind die hauptsächlichsten Vertreter dieser Aromatenfraktion:

30 Encyclopedia of Industrial Chemistry, VCH Verlagsgesellschaft

mbH, Weinheim, 1985, Volume A1, Seiten 107 bis 112).

		Gew% in der Aromatenfraktion
40	Naphthalin	30-55
	2-Methylnaphthalin	5-15
	1-Methylnaphthalin	4-10
	Inden	3-10
45	Diphenyl	1- 5
40	Methylinden	1- 5
	Acenaphthen	1- 4

PCT/EP97/02759 WO 97/46623 6

Die Aromatenfraktion enthält außerdem an identifizierten Bestandteilen in Mengen von 0,1 bis etwa 2 Gew.% folgende Arylverbindungen: Fluoren, Indan, Methylstyrol, Phenanthren, Methylindan, Dimethylnaphthalin, Ethylnaphthalin, Xylole, Tetralin, Styrol, Me-5 thylethylbenzol, Anthracen, Fluoranthren, Pyren, Acenaphthylen und Toluol.

Besonders geeignete Arylsulfonsäuren enthalten in der Regel α und eta-Naphthalinsulfonsäuren, wobei das Verhältnis der lpha- zu den 10 β -Isomeren 20:1 bis 1:8, insbesondere 10:1 bis 1:5 beträgt.

Geeignete aromatische Carbonsäuren oder deren Derivate sind beispielsweise Naphthalincarbonsäure, Naphthalsäure, Terephthalsäure, Isophthalsäure, Benzoesäure, Trimellitsäure, Phenylessigsäu-15 re, Phenoxyessigsäure, Salicylsäure, p-Hydroxybenzoesäure, Diphenylessigsäure, m-Hydroxybenzoesäure, Benzoltetracarbonsäure oder Säureanhydride, wie Phthalsäureanhydrid, Trimellitsäureanhydrid, Benzol-1,2,4,5-tetracarbonsäuredianhydrid oder Naphthalsäureanhydrid.

20

Geeignete langkettige aliphatische Carbonsäuren sind insbesondere gesättigte oder olefinisch ungesättigte, lineare oder verzweigte aliphatische Monocarbonsäuren mit 8 bis 22, vorzugsweise 8 bis 18 Kohlenstoffatomen naturlichen oder synthetischen Ursprungs,

25 beispielsweise höhere Fettsäuren wie Caprylsäure, Caprinsäure, Laurinsäure, Myristinsäure, Palmitinsäure, Stearinsäure, Ölsäure, Linolsäure oder Linolensäure, oder synthetisch hergestellte Carbonsäuren wie 2-Ethylhexansäure, Isononansäure oder Isotridecansäure.

30

Weiterhin sind auch Mischungen von Anhydriden, Mischungen von Carbonsäuren, Mischungen von Salzen der in Betracht kommenden Carbonsäuren sowie Mischungen von Carbonsäuren und Anhydriden von Interesse. Als Salze der genannten Carbonsäuren kommen die Alka-

35 li-, Ammonium- oder Erdalkalisalze in Betracht, die beispielsweise durch Neutralisation dieser Carbonsäuren mit Natronlauge, Kalilauge, Lithiumhydroxid, Soda, Magnesiumcarbonat, Calciumoxid, Calciumhydroxid, Ammoniak oder Alkanolaminen, wie Ethanolamin, Diethanolamin oder Triethanolamin, erhältlich sind.

Besonders bevorzugt werden Natriumbenzoat, Natriumphenylacetat, Natriumsalicylat, Natrium-4-hydroxybenzoat, Natriumterephthalat, Natrium-2-hydroxy-3-naphthalincarboxylat, Naphthalin-1-carbonsäure, Phthalsäureanhydrid oder Benzoesäure in den Dispergiermitteln 45 verwendet.

10

7

In den erfindungsgemäßen Farbstoffzubereitungen kommen vorzugsweise solche Dispergiermittel zur Anwendung, die

- A) 50 bis 97 Gew.-%, insbesondere 70 bis 95 Gew.-%, einer oder mehrerer Arylsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensate und
 - B) 3 bis 50 Gew.-%, insbesondere 5 bis 30 Gew.-%, einer oder mehrerer aromatischen oder langkettigen aliphatischen Carbonsäuren, deren Salzen oder deren Anhydriden oder einer Mischung hieraus enthalten.

Bei den erfindungsgemäß als Dispergiermittel zur Anwendung gelangenden Arylsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensationsprodukten handelt es sich um an sich bekannte Produkte. Sie sind z.B. in der 15 US-A-5 186 846 beschrieben.

Bevorzugt sind Farbstoffzubereitungen, die jeweils bezogen auf das Gewicht der Zubereitung 1 bis 15 Gew. % eines oder mehrerer Farbstoffe aus der Klasse der Anthrachinone oder Chinophthalone,

- 20 0,5 bis 10 Gew.-% eines Dispergiermittels auf Basis eines Arylsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensationsprodukts und gegebenenfalls Wasser enthalten.
- Weiterhin bevorzugt sind Farbstoffzubereitungen, die zusätzlich, 25 jeweils bezogen auf das Gewicht der Zubereitung, 0,1 bis 30 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 25 Gew.-%, eines Kohlenhydrats und 0,1 bis 20 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 15 Gew.-%, eines Polyethylenglykols enthalten.
- 30 Geeignete Kohlenhydrate, die in den erfindungsgemäßen Farbstoffzubereitungen enthalten sein können, sind z.B. Sorbit oder Glucose.
- Geeignete Polyethylenglykole, die in den erfindungsgemäßen Farb-35 stoffzubereitungen enthalten sein können, weisen beispielsweise ein mittleres Molekulargewicht von 100 bis 1000, vorzugsweise ca. 400 auf.

Weitere Bestandteile der erfindungsgemäßen Farbstoffzubereitungen 40 können z.B. Hilfsmittel, wie Konservierungsmittel, Antioxidantien, Schaumverhinderungsmittel oder Mittel zur Regulierung der Viskosität sein. Diese Mittel sind an sich bekannt und handelsüblich. Wenn diese Mittel in den erfindungsgemäßen Farbstoffzubereitungen zugegen sind, beträgt ihre Gesamtmenge in der Regel 1 Gew.-% oder weniger, bezogen auf das Gewicht der Zubereitung.

8

Sofern die Summe der Bestandteile der erfindungsgemäßen Farbstoffzubereitungen einen Wert ergibt, der kleiner als 100 Gew. -% ist, ist der restliche Bestandteil in der Regel Wasser.

5 Die erfindungsgemäßen Farbstoffzubereitungen weisen üblicherweise eine Viskosität von 1 bis 4 mm²/sec, vorzugsweise 2 bis 3,5 mm²/sec auf.

Die Oberflächenspannung der erfindungsgemäßen Farbstoffzu-10 bereitungen beträgt in der Regel 30 bis 70 Nm/m, vorzugsweise 40 bis 60 Nm/m.

Der pH-Wert der erfindungsgemäßen Farbstoffzubereitungen liegt im allgemeinen bei 5 bis 11, vorzugsweise 7 bis 10.

15

Die Herstellung der neuen Farbstoffzubereitungen erfolgt auf an sich bekanntem Weg. So kann man den Farbstoff, beispielsweise in Form eines Preßkuchens, zusammen mit dem Dispergiermittel und gegebenenfalls Polyethylenglykol in Gegenwart von Wasser mischen

- 20 und in einer geeigneten Apparatur vordispergieren. Die resultierende Mischung kann dann in einer Mühle behandelt werden, um die gewünschte Größe der Farbstoffteilchen einzustellen. Schließlich kann man die Endeinstellung vornehmen, indem man noch entsprechende Mengen Wasser, gegebenenfalls Polyethylenglykol
- 25 und/oder Kohlenhydrate und gegebenenfalls weitere Hilfsmittel zusetzt und nach dem Mischen mittels eines Siebs, vorzugsweise mit einer Porengröße von 1 μm , filtriert.

Die erfindungsgemäßen Farbstoffzubereitungen eignen sich in vor-30 teilhafter Weise als Tinten im Ink-Jet-Verfahren sowie für den Sublimations-Transferdruck.

Beim Ink-Jet-Verfahren (Tintenstrahldruck-Verfahren) verwendet man üblicherweise wäßrige Tinten, die in kleinen Tröpfchen direkt 35 auf das Substrat gesprüht werden. Man unterscheidet dabei ein kontinuierliches Verfahren, bei dem die Tinte gleichmäßig durch eine Düse gepreßt und durch ein elektrisches Feld, abhängig vom zu druckenden Muster, auf das Substrat gelenkt wird, und ein unterbrochenes Tintenstrahl- oder "Drop-on-Demand"-Verfahren, bei dem der Tintenausstoß nur dort erfolgt, wo ein farbiger Punkt gesetzt werden soll. Bei dem letztgenannten Verfahren wird entweder über einen piezoelektrischen Kristall oder eine beheizte Kanüle (Bubble- oder Thermo-Jet-Verfahren) Druck auf das Tintensystem ausgeübt und so ein Tintentropfen herausgeschleudert. Solche Ver-45 fahrensweisen sind in Text. Chem. Color, Band 19 (8), Seiten 23

9

bis 29, 1987, und Band 21 (6), Seiten 27 bis 32, 1989, beschrieben.

Besonders geeignet sind die erfindungsgemäßen Farbstoffzu-5 bereitungen als Tinten für das Bubble-Jet-Verfahren oder für das Verfahren mittels eines piezoelektrischen Kristalls.

Geeignete Substrate für das Ink-Jet-Verfahren sind neben Papier auch die im folgenden aufgeführten Trägermaterialien.

10

Beim Sublimations-Transferdruck wird ein Muster zunächst auf einem Zwischenträger vorgebildet und anschließend durch Hitzeeinwirkung auf einen Träger übertragen. Der Farbstoff kann sowohl beim Transfer selbst als auch in einem anschließenden Fixier- und

- 15 Nachbehandlungsprozeß fixiert werden. Dieses Verfahren ist allgemein bekannt und z.B. in Ullmann's Encyclopedia of Industrial Chemistry, 5th Edition, Band A26, Seiten 499 bis 501, beschrieben.
- 20 Geeignete Träger sind insbesondere textile Materialien, z.B. Fasern, Garne, Zwirne, Maschenware, Webware oder Non-wovens aus Polyester, modifiziertem Polyester, z.B. anionisch modifiziertem Polyester, Mischgewebe von Polyester mit Cellulose, Baumwolle, Viskose oder Wolle, Polyamid, Polyacrylnitril, Triacetat, Acetat,
- 25 Polycarbonat, Polypropylen oder Polyvinylchlorid, Polyestermikrofasern oder auch mit Kunststoffen beschichtete Träger, wie Metallfolien, Glas oder Keramik.

Die erfindungsgemäßen Farbstoffzubereitungen eignen sich beson-30 ders gut für den Sublimations-Transferdruck, bei dem das Muster auf dem Zwischenträger mittels des Ink-Jet-Verfahrens erzeugt wird.

Die neuen Farbstoffzubereitungen zeichnen sich dadurch aus, daß 35 sie beim Ink-Jet-Verfahren zu keiner Verstopfung der Düsen führen. Weiterhin erhält man bei ihrer Anwendung streifenfreie Drucke.

Die folgenden Beispiele sollen die Erfindung näher erläutern. 40 Folgende Farbstoffe kamen zur Anwendung:

Farbstoff 1

5

10

Farbstoff 2

15

20

Farbstoff 3

25

30

Farbstoff 4

35

40

11

A) Herstellung der Farbstoffzubereitung

15 g Farbstoff, 15 g Polyethylenglykol (mittl. Molekulargewicht: 400), 7,5 g eines Dispergiermittels auf Basis eines

Arylsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensationsproduktes, das zusätzlich noch Benzoesäure enthält und in der US-A-5 186 846 als Dispergiermittel 3 beschrieben ist, 0,37 g 50 gew.-%ige wäßrige Lösung von Glutardialdehyd und 0,75 g 47 gew.-%ige wäßrige Lösung von Tetramethylolacetylendiharnstoff werden mit Wasser zum Gesamtgewicht von 100 g aufgefüllt und in einer Mühle angeteigt. Danach wird der pH-Wert mit 10 gew.-%iger Natronlauge auf 8,5 gestellt.

Anschließend wird die Mischung in einer Rührwerkskugelmühle gemahlen, so daß 99 % der Farbstoffteilchen eine Größe von kleiner 1 µm besitzen.

Zur Endeinstellung werden 26,7 g Mahlgut mit weiteren 4 g Polyethylenglykol (s.o.), 0,1 g 50 gew.-%ige wäßrige Lösung von Glutardialdehyd, 0,3 g 47 gew.-%ige wäßrige Lösung von Tetramethylolacetylendiharnstoff und 20 g 70 gew.-%iger wäßriger Sorbitlösung versetzt, mit Wasser bis zu einem Gesamtgewicht von 100 g aufgefüllt, gemischt und über ein Sieb mit einer Porengröße von 1 μ m filtriert.

Man erhielt folgende Farbstoffzubereitungen. (Die Prozentangaben sind jeweils Gewichtsprozente.)

30

20

25

35

40

Tabelle 1

				Zube	reit	ung N	r.		
5		1		2		3		4	
,	Farbstoff Nr. 1	4	8						
	Farbstoff Nr. 2			4	જ				
	Farbstoff Nr. 3					4	%		
	Farbstoff Nr. 4							4	%
10	Dispergiermittel	2	ૠ	2	ቄ	2	%	2	ૠ
	Polyethylenglykol	8	ૠ	8	%	8	%	8	%
	70 %ige wäßrige Lösung von Sorbit	20	96	20	96	20	96	20	ૠ
15	50 %ige wäßrige Lösung von Glutardialdehyd	0,5	%	0,5	8	0,5	g _e	0,5	ૠ
	4 %ige wäßrige Lösung von Tetramethylolacety- lenharnstoff	1,0	98	1,0) %	1,0	8	1,0	8
20	vollentsalztes Wasser	64,5	જ	64,5	5 %	64,5	ક	64,5	ૠ
20	Gesamt	100	ૠ	100	95	100	8	100	ૠ

 B) Die Farbstoffzubereitungen weisen folgende physikalischen und drucktechnischen Eigenschaften auf.
 25

Tabelle 2

			Zubereit	ung Nr.	
30		1	2	3	4
	pH-Wert	9,1	7,9	8,9	8,5
	Oberflächenspannung [mN/m]	54,9	58,1	50,8	56,0
	Viskosität [mm²/sec]	2,76	2,58	3,22	3,11
35	Teilchengrößenverteilung [μm] X 50	0,32	0,33	0,46	0,42
	Teilchengrößenverteilung [μm] nach Alterung a) X 50	0,55	0,32	0,45	0,37
	Teilchengrößenverteilung [μm] nach Alterung b) X 50	0,35	0,36	0,48	0,35
40	Tropfengewicht [ng] 10 Millionen Tropfen Minimum/Maximum	Chenspannung [mN/m] 54,9 58,1 50,8 tät [mm²/sec] 2,76 2,58 3,22 engrößenverteilung 0,32 0,33 0,46 engrößenverteilung 0,55 0,32 0,45 engrößenverteilung 0,35 0,36 0,48 engrößenverteilung 0,35 0,36 0,48 end Alterung b) x 50 94/101 93/110 85/95 eigewicht [ng] 94/101 93/110 85/95 eigen Tropfen 100,00 0,00 0,00	85/95	80/105	
	Dispersionsfaktor	99,4 %	100 %	99,5 %	99,2 %

Testmethoden und Bewertungen

1) Oberflächenspannung

Die Oberflächenspannung wurde mit dem Digital-Tensiometer K 10 der Fa. Krüss bestimmt. Die in Tabelle 2 angegebenen Werte sind die Mittelwerte aus 3 Messungen.

Viskosität

10

Die Viskosität wurde nach der Ubbelohde Methode (DIN 51662) bestimmt.

3) pH-Wert

15

Der pH-Wert wurde mit pH-Meter 763 der Fa. Knick bestimmt.

4) Teilchengrößenbestimmung

20

Die Teilchengrößenverteilung wurde mit einem CILAS Granulometer HR 850 der Fa. Alcatel gemessen.

5) Alterungsstabilität

25

30

35

Die Alterungsstabilität der Zubereitungen (Tinten) wurde nach 2 Methoden untersucht:

- a) nach einem Wärmebelastungstest (Warmlagerung der Tinten für 3 Tage bei 60°C)
 - b) nach einem Gefrier-/Wärmebehandlungszyklus (Einfrieren der Tinten für 4 h bei 20°C und anschließende Wärmebehandlung für 4 h bei 70°C). Dieser Temperaturzyklus wurde jeweils 4 mal durchlaufen.

Nach beiden Alterungstests wurde die Teilchengrößenverteilung der belasteten Tinten mit der CILAS-Methode erneut ermittelt.

40

45

6) Kogationstest

Von besonderer Wichtigkeit ist das Verhalten der Tinten während des Druckvorgangs in den Düsen. Die Neigung der Tinten Ablagerungen und Verstopfungen in den Düsen zu bilden, wurde mit nachstehendem Test überprüft.

Als Testgerät wurden ein modifizierter Desk Jet Plus (Bubble Jet-Drucker) der Fa. Hewlett-Packard verwendet.

Zunächst wurde das mittlere Tropfengewicht in Abhängigkeit der, an die Düsen angelegten Spannung ermittelt. Anschließend wurden bei konstanter Spannung 1 Million Impulse an jede Düse gegeben und danach erneut das mittlere
Tropfengewicht einer definierten Tropfenanzahl bestimmt.
Dieser Vorgang wurde insgesamt 10 mal wiederholt.

10

Bei idealem Verhalten der Tinten sollte das mittlere Tropfengewicht über den Versuchszeitraum konstant bleiben.

- Die Veränderung des Tropfengewichtes der einzelnen Tinten ist in Tabelle 2 angeführt.
 - 7) Disperionsfaktor
- 20 100 ml der entsprechenden Tinte wurden für 7 Tage bei Raumtemperatur in einem Meßzylinder gelagert. Anschließend wurden 10 ml der Dispersion vom Boden und 10 ml von der Oberfläche entnommen und jeweils die Farbstärke photometrisch bestimmt.

25

Der Dispersionsfaktor errechnet sich aus Farbstärke der oberen Dispersion/Farbstärke der unteren Dispersion x 100 = Dispersionsfaktor.

C) Herstellung von Ink-Jet-Drucken auf Papier

30

Die Herstellung der Drucke erfolgte mit einem handelsüblichen Ink-Jet-Drucker der Firma Hewlett-Packard (HP 500) auf folgende handelsübliche Papiere:

- 35 a) Intercopy Papier
 - b) Claire Fontaine Papier
 - c) Premium Glossy Papier der Firma Hewlett-Packard
 - d) Ink-Jet Papier der Firma Zweckform
 - e) Spezialbeschichtetes Papier der Firma Epson

40

Außerdem wurden Druckversuche auf einem Papier vorgenommen, das wie folgt beschichtet wurde:

Intercopy Papier wurde zunächst mit einer 10 gew.-%igen
45 Lösung von Polyvinylalkohol, gelöst in einer Mischung aus
Toluol/Methylethylketon/Cyclohexanon (20:45:20 v/v/v)
mittels einer 12 µm-Rakel, anschließend mit einer

5 gew.-%igen Lösung von Ethylhydroxyethylcellulose in Toluol/Ethanol (8:2 v/v) ebenfalls mittels einer 12 μm -Rakel und schließlich mit einer 5 gew.-%igen wäßrigen Lösung von Carboxymethylcellulose mittels einer 24 μm -Rakel beschichtet.

Es wurden jeweils Drucke mit den Zubereitungen Nr. 1 bis 4, die vorher mit Wasser jeweils auf das doppelte Volumen verdünnt wurden, hergestellt. Nach 24 h Trocknungszeit weisen die so hergestellten Drucke gute Abriebfestigkeit, gute Wasserechtheit sowie gute Lichtechtheit auf.

Werden die Drucke zusätzlich getempert (30 sec bei 150°C) so wird eine deutliche Erhöhung der Farbstärke und der Brillanz beobachtet. Zudem erhöht sich die Abriebfestigkeit und die Lichtechtheit und man erhält eine egalere Färbung. Diese Beobachtungen sind auf den Papieren d) und e) besonders stark ausgeprägt.

Patentansprüche

- Farbstoffzubereitungen, enthaltend, jeweils bezogen auf das
 Gewicht der Zubereitung, 0,1 bis 30 Gew.-% eines oder mehrerer Farbstoffe aus der Klasse der Anthrachinone oder Chinophthalone, die frei sind von ionischen Gruppen, 0,1 bis 20 Gew.-% eines Dispergiermittels auf Basis eines Arylsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensationsprodukts und gegebenenfalls
 Wasser.
- Farbstoffzubereitungen nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie, jeweils bezogen auf das Gewicht der Zubereitung 1 bis 15 Gew.-% eines oder mehrerer Farbstoffe aus der Klasse der Anthrachinone oder Chinophthalone, 0,5 bis 10 Gew.-% eines Dispergiermittels auf Basis eines Arylsulfonsäure-Formaldehyd-Kondensationsprodukts und gegebenenfalls Wasser enthalten.
- 20 3. Farbstoffzubereitungen nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie zusätzlich, jeweils bezogen auf das Gewicht der Zubereitung, 0,1 bis 30 Gew.-% eines Kohlenhydrats und 0,1 bis 20 Gew.-% eines Polyethylenglykols enthalten.
- 25 4. Farbstoffzubereitungen nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, 99 % der in der Zubereitung enthaltenen Farbstoffteilchen kleiner sind als 1 μm .
- 5. Farbstoffzubereitungen nach Anspruch 1, dadurch gekennzeich-30 net, daß sie Anthrachinonfarbstoffe der Formel I

$$\begin{array}{c|c}
O & NH - L^1 \\
L^2 \\
L^3
\end{array}$$

enthalten, in der

40

- L^1 Wasserstoff, C_1 - C_{10} -Alkyl oder gegebenenfalls durch C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy, Halogen oder Nitro substituiertes Phenyl,
- 45 L^2 und L^3 unabhängig voneinander jeweils Wasserstoff, gegebenenfalls durch Phenyl oder $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkylphenyl$ substituiertes $C_1 \cdot C_{10} \cdot Alkoxy$, gegebenenfalls durch Phenyl sub-

17

stituiertes $C_1 \cdot C_{10} \cdot Alkylthio$, Halogen, Cyano, Hydroxyphenyl, $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkoxyphenyl$, $C_1 \cdot C_6 \cdot Alkanoyl$, $C_1 \cdot C_6 \cdot Alkoxycarbonyl$ oder einen Rest der Formel

 G^1 G^2

worin G¹ für Sauerstoff oder Schwefel und G² für Wasserstoff oder C₁-C₈-Monoalkylsulfamoyl, dessen Alkylkette
durch 1 oder 2 Sauerstoffatome in Etherfunktion unterbrochen sein kann, stehen, und

- L^4 gegebenenfalls durch $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$, Phenyl oder $C_1 \cdot C_4 \cdot Alkyl$ 15 phenyl substituiertes Amino, Hydroxy oder gegebenenfalls durch Phenyl substituiertes $C_1 \cdot C_{10} \cdot Alkyl$ thio bedeuten.
- Farbstoffzubereitungen nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß sie Chinophthalonfarbstoffe der Formel II

20

25

30 enthalten,

in der X Wasserstoff, Chlor oder Brom bedeutet.

- Verwendung der Farbstoffzubereitungen gemäß Anspruch 1 als
 Tinten im Ink-Jet-Verfahren.
 - 8. Verwendung der Farbstoffzubereitungen gemäß Anspruch 1 als Tinten im Sublimations-Transferdruck.

40

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Interr nal Application No PCT/EP 97/02759

			.,
A. CLASSII IPC 6	FIGATION OF SUBJECT MATTER C09B67/40 C09D11/00 B41M	5/035	
According to	o International Patent Classification (IPC) or to both national of	assification and IPC	
B. FIELDS			V-1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
Minimum do IPC 6	commentation searched (classification system followed by class CO9B CO9D B41M	sification symbols)	
Documentati	ion searched other than minimum documentation to the extent	that such documents are included in the fields se	arohed
Electronio da	ata base consulted during the international search (name of da	sta base and, where practical, search terms used)	
C. DOCUME	NTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the	ne relevant passages	Relevant to claim No.
х	DATABASE WPI Section Ch, Week 9344 Derwent Publications Ltd., Lo Class A23, AN 93-348635	ndon, GB;	1-7
	XP002042564 & JP 05 255 626 A (KANEBO LTD 1993 see abstract) , 5 October	
х	GB 1 527 396 A (SUBLISTATIC H October 1978 see page 4, line 60 - page 5, example 3		1-8
		-/	
X Furthe	er documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members are listed	in annex.
"A" document consider "E" earlier do filing da: "L" document which is citation "O" document other me "P" document later tha	It which may throw doubts on priority claim(s) or a cited to establish the publication date of another or other special reason (as specified) It referring to an oral disclosure, use, exhibition or eans It published prior to the international filing date but an the priority date claimed	"T" later document published after the inte or priority date and not in conflict with cited to understand the principle or the invention of particular relevance; the commot be considered novel or cannot involve an inventive step when the description of particular relevance; the coannot be considered to involve an indicate the commot be considered to involve an indicate the commot be considered to involve an indicate the commot be considered to involve an indicate the common that is combined with one or minerals, such combination being obvious in the art. '&' document member of the same patent.	the application but early underlying the stairmed invention to considered to coment is taken alone stairmed invention ventive step when the one other such doou-us to a person skilled family
	October 1997	Date of mailing of the international sea	1 6. 1 0. 97
Name and ma	niling address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni, Fax: (+31-70) 340-3016	Authorized officer Dauksch, H	10.10.01

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inter inal Application No
PCT/EP 97/02759

C.(Continu	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	
ategory *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
	CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 106, no. 10, 9 March 1987 Columbus, Ohio, US; abstract no. 68897k, XP002042563 see abstract & JP 61 148 275 A (MITSUBISHI CHEMICAL INDUSTRIES CO.) 5 July 1986	1-7
Υ	EP 0 083 553 A (CIBA GEIGY AG) 13 July 1983 cited in the application see abstract; example 2	1-8
Υ	EP 0 463 401 A (BASF AG) 2 January 1992 see the whole document & US 5 186 846 A cited in the application	1-8
A	EP 0 655 527 A (SEIREN CO LTD) 31 May 1995 cited in the application see abstract comp. ex. 2 see page 13	1-8
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 8708 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A25, AN 87-054639 XP002042565 & JP 62 011 780 A (MITSUBISHI CHEM IND LTD) , 20 January 1987 see abstract	1-8

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

information on patent family members

Intern 1al Application No
PCT/EP 97/02759

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
GB 1527396 A	04-10-78	DE 2633260 A FR 2318741 A JP 52015687 A	27-01-77 18-02-77 05-02-77
EP 0083553 A	13-07-83	US 4427413 A	24-01-84
EP 0463401 A	02-01-92	DE 4018873 A AT 128043 T DE 59106508 D ES 2076411 T JP 4250840 A US 5186846 A	19-12-91 15-10-95 26-10-95 01-11-95 07-09-92 16-02-93
EP 0655527 A	31-05-95	JP 7207205 A	08-08-95

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Inter males Aktenzeichen
PCT/EP 97/02759

IPK 6	C09B67/40 C09D11/00 B41M5/03	5	
	ternationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klass	Hitetian and day IDK	
	RCHIERTE GEBIETE	and the control of th	
	ter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbol C09B C09D B41M	e }	
Recherohier	de aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, sow	veit diese unter die recherchierten Gebiete f	allen
Während de	r internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Na	ime der Datenbank und evtl. verwendete S	uchbegriffe)
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	der in Betracht kommenden Teile	Betr, Anspruch Nr.
X	DATABASE WPI Section Ch, Week 9344 Derwent Publications Ltd., London Class A23, AN 93-348635 XP002042564 & JP 05 255 626 A (KANEBO LTD), 1993 siehe Zusammenfassung		1-7
x	GB 1 527 396 A (SUBLISTATIC HOLDI 4.Oktober 1978 siehe Seite 4, Zeile 60 - Seite 5 95; Beispiel 3	V	1-8
* Besondern *A' Veröffe aber n *E' ätteres Anmel *L' Veröffer	ntlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, nicht als besonders bedautsam anzusehen ist Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Idedatum veröffentlicht worden ist ntlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhalt er-	X Siehe Anhang Patentfamilie T* Spätere Veröffentlichung, die nach dem oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht Anmeldung nicht köllidiert, sondern nur Erfindung zugrundellegenden Prinzips Theorie angegeben ist "X* Veröffentlichung von besonderer Bedeu kann allein aufgrund dieser Veröffentlichen zu Rätigkeit beruhend betra	worden ist und mit der zum Verständnie des der oder der ihr zugrundeliegenden tung; die beanspruchte Erfindung ihung nicht als neu oder auf
andern soll od ausge "O" Veröffe eine B "P" Veröffe dem b	der die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie sichn) intlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, send aus eine mündliche Offenbarung, send ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht auf die vor den internetionalen Annen ide det um aber nach	erfinderischer Tätigkeit beruhend betra "Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeu kann nicht als auf erfinderischer Tätigk werden, wenn die Veröffentlichung mit Veröffentlichungen dieser Kategorie in diese Verbindung für einen Fachmann "&" Veröffentlichung, die Mitglied derseiben Absendedatum des internationalen Re	tung; die beanspruchte Erfindung eit beruhend betrachtet einer oder mehreren anderen Verbindung gebracht wird und naheliegend ist Patent/amilie ist
	.Oktober 1997		1 6. 10. 97
	Postanschrift der Internationale Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2	Bevollmächtigter Bediensteter	
	NL - 2280 HV Rijawijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Dauksch, H	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Interr Nales Aktenzeichen
PCT/EP 97/02759

		CI/EP S	97/02759		
.(Fortsetz alegorie*	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommende	n Teile	Betr. Anapruch Nr.		
(CHEMICAL ABSTRACTS, vol. 106, no. 10, 9.März 1987 Columbus, Ohio, US; abstract no. 68897k, XP002042563 siehe Zusammenfassung & JP 61 148 275 A (MITSUBISHI CHEMICAL INDUSTRIES CO.) 5.Juli 1986		1-7		
/	EP 0 083 553 A (CIBA GEIGY AG) 13.Juli 1983 in der Anmeldung erwähnt siehe Zusammenfassung; Beispiel 2		1-8		
Y	EP 0 463 401 A (BASF AG) 2.Januar 1992 siehe das ganze Dokument & US 5 186 846 A in der Anmeldung erwähnt		1-8		
A	EP 0 655 527 A (SEIREN CO LTD) 31.Mai 1995 in der Anmeldung erwähnt siehe Zusammenfassung comp. ex. 2 siehe Seite 13		1-8		
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 8708 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A25, AN 87-054639 XP002042565 & JP 62 011 780 A (MITSUBISHI CHEM IND LTD) , 20.Januar 1987 siehe Zusammenfassung		1-8		

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Intern. slee Aktenzeichen
PCT/EP 97/02759

lm Recherchenbericht ngeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
GB 1527396 A	04-10-78	DE 2633260 A FR 2318741 A JP 52015687 A	27-01-77 18-02-77 05-02-77
EP 0083553 A	13-07-83	US 4427413 A	24-01-84
EP 0463401 A	02-01-92	DE 4018873 A AT 128043 T DE 59106508 D ES 2076411 T JP 4250840 A US 5186846 A	19-12-91 15-10-95 26-10-95 01-11-95 07-09-92 16-02-93
EP 0655527 A	31-05-95	JP 7207205 A	08-08-95

Formblatt PCT/ISA/210 (Anhang Palentfamilia)(Juli 1992)

HIS PAGE BLANK (USPTO)